

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2002-322220 (P2002-322220A)

(43)公開日 平成14年11月8日(2002.11.8)

 (51) Int Cl.7
 識別記号
 F I
 デーマコート*(参考)

 C 0 8 F 220/34
 C 0 8 F 220/34
 4 J 0 1 1

 2/50
 2/50
 4 J 1 0 0

 220/20
 220/20

審査請求 未請求 請求項の数11 OL (全 9 頁)

(21)出願番号 特願2001-125204(P2001-125204)

(22)出願日 平成13年4月24日(2001.4.24)

(71)出顧人 000132404

株式会社スリーポンド

東京都八王子市狭間町1456番地

(72)発明者 春藤 義宗

東京都八王子市狭間町1456番地株式会社ス

リーポンド内

Fターム(参考) 4J011 QA12 QA13 QA22 QA23 QA24

QA38 SA01 SA31 SA84 SA85

SA86 UA06 WA06

4J100 AL62Q AL63Q AM05P CA04

JA03

(54) 【発明の名称】 α-シアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物

(57)【要約】

【課題】 耐溶剤性に優れた α ーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物を提供すること。

【解決手段】 下記(A)~(D)を含むαーシアノア クリレート含有光硬化性樹脂組成物とした。

- (A) α-シアノアクリレート
- (B) 分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有す る光重合性樹脂
- (C) 分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤
- (D) 芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII 族の遷移金属メタロセン化合物またはPt (AcAc)
- 2 から選択される1種以上の化合物

10

2

【特許請求の範囲】

【請求項1】下記(A)~(D)を含む光硬化性樹脂組 成物

1

- (A) $\alpha \nu r / r / \nu \nu$
- (B) 分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有す る光重合性樹脂
- (C) 分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤
- (D) 芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII 族の遷移金属メタロセン化合物またはPt(AcAc) 。 から選択される1種以上の化合物

【請求項2】 αーシアノアクリレート(A)に対して、前記光重合性樹脂(B)を5~95重量%、分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤(C)を0.1~10重量部、有機遷移金属化合物(D)を1~100000ppm含む請求項1記載のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物

【請求項3】前記光重合性樹脂(B)が下記一般式 (1)で表される1種以上の化合物である請求項1に記 載のα-シアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物

(式中、R¹ は炭素数1~20のアルキル基、R² は水素又はメチル基を示し、nは2以上の正数を表す。)

【請求項4】前記分子内開裂型ラジカル重合開始剤が下記式(2)で示される化合物である請求項1に記載のαーシアノアクリレート含有光硬化性組成物。

(式中、R³、R⁴は低級アルキル基、低級アルコキシル基、或いはフェニル基、1~3個の低級アルキル基或いは低級アルコキシル基で置換されたフェニル基を示し、R³、R⁴は同一でも異なっていても良い。R⁵は未置換或いはアセチルオキシ基により置換された炭素数1~18の直鎖状又は分岐状のアルキル基、又は炭素数3~12のシクロアルキル基、低級アルキル基、低級アルコキシル基、又は未置換或いはハロゲン原子により置換されたアリール基、或いは下記式(3)で示される原子団である。)

(式中R⁶ 及びR⁷ は前記R³ 、R⁴ と同一、XはP− フェニレン基を意味する。) 【請求項5】前記芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)が、エーアレーン、インデニル又はカーシクロペンタジエニルから選択される芳香族電子系配位子を有する請求項1に記載のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物【請求項6】前記芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)が、下記式(4)で表される1種以上の化合物である請求項1に記載のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物

(式中、Mは周期律表第VIII族の遷移金属、Rはハロゲン原子、若しくは炭素数1~20の炭化水素基、炭素数1~20のハロゲン化炭化水素基、ケイ素含有基、酸素含有基、イオウ含有基又はリン含有基を示し、各Rは同一でも異なっていてもよく、R同士が架橋していてもよい。また、aは0~5の整数を示す。各(RaーCp)基(Cpはカーシクロペンタジエニルを示す。)は同一でも異なっていてもよい。)

【請求項7】前記芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)が、芳香族電子系配位子を有する鉄、オスミウム、ルテニウム、コバルト又はニッケルより選択される1種以上の化合物である請求項1に記載のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物。

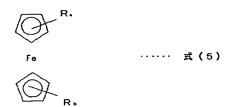
【請求項8】前記芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)が、芳香族電子系配位子を有する鉄、オスミウム又はルテニウムより選択される1種以上の化合物である請求項1に記載のα-シアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物

【請求項9】前記芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)が、芳香族電子系配位子を有する鉄より選択される1種以上の化合物である請求項1に記載のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物

【請求項10】前記芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)が、低級アルキル置換フェロセン化合物である請求項1に記載のα-シアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物

【請求項11】前記低級アルキル置換フェロセン化合物が、下記式(5)で示される化合物である請求項1に記載のα-シアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物【化5】

10



3

(式中、Rは低級アルキル基を示し、aは0~5の正数、bは1~5の正数を示し、a及びbが1以上の場合、またはaが0でbが2以上の場合、各Rは同一でも異なっていてもよい。)

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】この発明は、瞬間接着剤として知られる α ーシアノアクリレートを含有する光硬化性組成物に関するものであり、光照射により硬化させることで従来の α ーシアノアクリレート系接着剤とは異なり耐溶剤性が向上する α ーシアノアクリレート含有光硬化性組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】 αーシアノアクリレート系接着剤は、被 20 着体表面に吸着されている微量の水分により急速にアニオン重合硬化して被着体同士を短時間で極めて強固に接着させることから、一液常温硬化型の瞬間接着剤として、金属、プラスチック、ゴム、木材などの接着に広く利用されている。

【0003】 αーシアノアクリレート系接着剤の周知の問題は、硬化物がジメチルホルムアミド、アセトン、ニトロメンタン、ジクロロメタン等に代表される、双極性非プロトン溶媒と呼ばれる溶剤やアルカリ性溶媒への耐久性が悪いことである。そのため、常温24時間程度、上記溶媒に浸漬しただけで急激な接着強度の低下がおこる場合がある。

【0004】この理由は、αーシアノアクリレート系接着剤は、その硬化物が一般的に架橋構造を持たない直鎖 状ポリマーであるため、耐溶剤性が不十分であると考え られる。

【0005】そこで、αーシアノアクリレート系接着剤に耐溶剤性を付与する目的で、架橋構造の導入を目的とした多価シアノアクリレート(特開平7-33726号公報)を配合する公知技術がある。

【0006】しかしながら、これら従来技術は耐溶剤性 という面では有用であるが、その製造法が極めて困難で あり、実用性に欠けるという問題点があった。

【0007】一方、αーシアノアクリレートに光硬化性を付与する目的で、特開平9-249708号公報にはメタロセン化合物またはメタロセン化合物および開裂型光開始剤を配合することが、また、米国特許第5652280号には、Pt (acac) 2 またはメタロセン化合物を配合することが、また、特開平11-106372号公報には、2'-アクリロイルオキシアルキル250

ーシアノアクリレートと光重合開始剤を配合することが 開示されているが、これらには耐溶剤性については何等 開示がない。

【0008】また、αーシアノアクリレート鎖に架橋構造を導入する方法として、特開平6-145605号公報にαーシアノアクリレートに多官能アクリレートを配合することにより、アニオン重合による硬化終了後にラジカル重合により網目状の架橋構造を導入する方法が開示されている。

【0009】しかしながら、上記組成物では、アニオン 重合である α ーシアノアクリレートと多官能アクリレートとの共重合は期待できないため、初期にアニオン重合 により形成された α ーシアノアクリレート鎖に架橋構造 は導入されていない。

【発明が解決しようとする課題】この発明の目的は、上述のような問題を解決しようとしてなされたもので、すなわち、耐溶剤性に優れたαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物を提供しようとするものである。

[0010]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、上記課題を解決するため鋭意検討した結果、上記課題が下記配合の α -シアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物により解決できることを見いだしたのである。すなわち、下記 (A) \sim (D) を含む α -シアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物 (A) α -シアノアクリレート

(B) 分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂

(C) 分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤

(D) 芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII 族の遷移金属メタロセン化合物またはPt (AcAc) から選択される1種以上の化合物により、前述の課題を解決した。

 H_2 C=C (CN) -COOR ······ 式 (6)

(式中、(Rはアルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、シクロアルケニル基、アルキニル基、アリール基等のエステル残基である。エステル残基の炭素数は特に限定されないが、通常1~8の炭素を持つものが用いられている。また、アルコキシアルキル基やトリアルキルシリルアルキル基といった置換炭化水素基からなるエステル残基も用い得る。)

【0012】 α -シアノアクリレートの具体例としては、メチル α -シアノアクリレート、エチル α -シアノアクリレート、ブラリレート、プロピル α -シアノアクリレート、ブチル α -シアノアクリレート、シクロヘキシル α -シアノアクリレート、アリル α -シアノアクリレート、メタリル α -シアノアクリレート、シクロヘキセニル α -

クリレート、カプロラクトン変性ジペンタエリスリトー ルヘキサ (メタ) アクリレート等の多官能 (メタ) アク リレート

6

【0014】上述の (メタ) アクリロイル基を2つ以上 有する光重合性樹脂(B)の中で、(メタ)アクロイル 基とアルキル基からなる化合物が好ましい。例えば、分 子の末端又は側鎖に (メタ) アクリロイル基を有し、主 鎖(枝のある構造を含む)がアルキル若しくはアルキレ ン構造を有する化合物のことで、具体的にはエチレング リコールジ (メタ) アクリレート、1, 4-ブタンジオ ールジ (メタ) アクリレート、1,6-ヘキサンジオー ルジ (メタ) アクリレート、1、9-ノナンジオールジ (メタ) アクリレート、ネオペンチルグリコールジ (メ タ) アクリレート、1, 3- ブタンジオールジ(メ タ) アクリレート、1、10-デカンジオールジ(メ タ) アクリレート、トリメチロールプロパントリ(メ タ) アクリレート、ペンタエリスリトールテトラ (メ タ) アクリレートである。これらの中でもトリメチロー ルプロパントリ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリ トールテトラ (メタ) アクリレート、1,6-ヘキサン ジオールジ (メタ) アクリレートが特に好ましい。ま た、本発明に使用できる光重合性樹脂は一般的に光重合 性樹脂として使用されている中から、一つ又は複数の組 み合わせから選択して使用することができる。

【0015】これら光重合性樹脂(B)の配合量は α ーシアノアクリレート(A)に対し3~95重量%で使用されることが適当であり、好ましくは5重量%~50重量%であり、さらに好ましくは10~30%である。3重量%未満であると耐溶剤性に劣り、95%を越えるとプラスチック材料への接着力が低下する点で不具合がある。

【0016】分子内開裂型光ラジカル開始剤(C)の具体例としては、アセトフェノン系の開裂型光ラジカル開始剤として、4ーフェノキシジクロロアセトフェノン、4ーtーブチルージクロロアセトフェノン、4ーtーブチルートリクロロアセトフェノン、ベンゾイン系の開裂型光ラジカル開始剤として、ベンゾイン、ベンゾインメチルエーテル、ベンゾインエチルエーテル、アシルフォスフィンオキサイド系の開裂型光ラジカル開始剤としては、メチルイソブチロイルーメチルホスフィネート、メチルイソブチロイルーフェニルホスフィネート、メチルイソブチロイルーフェニルホスフィネート、メテルフェニルグリオキシレート、3、3、4、4、一テトラ(tーブチルパーオキシカルボニル)ベンゾフェノン等が挙げられるが、これらに限定されるわけではない。

【0017】これら開裂型光ラジカル開始剤(C)は、 1種類または複数種類を混合して使用することができる が、保存安定性や光硬化性の経時変化の理由によりアシ ルフォスフィンオキサイト系の開裂型光ラジカル開始剤

シアノアクリレート等のアルケニルおよびシクロアルケニルαーシアノアクリレート、プロパンギルαーシアノアクリレート、プロパンギルαーシアノアクリレート、フェニルαーシアノアクリレート、トルイルαーシアノアクリレート等のアリールαーシアノアクリレート、ヘテロ原子を含有するメトキシエチルαーシアノアクリレート、フルフリルαーシアノアクリレート、ケイ素を含有するトリメチルシリルメチルαーシアノアクリレート、トリメチルシリルエチルαーシアノアクリレート、トリメチルシリルエチルαーシアノアクリレート、ジメチルビニルシリルメチルαーシアノアクリレート等が挙げられるが、これらのαーシアノアクリレートーは1種類でもよく、また、数種類を混合して使用してもかまわない。

【0013】この発明に使用できる分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)は従来から公知の多価(メタ)アクリレートが使用できるが、分子内で(メタ)アクリロイル基を除く部分がC1~C20までの鎖状アルキル基で構成されていることが望ましい。これらの光重合性樹脂として具体的には次の20ような種々の光重合性樹脂が挙げられるがこれに限定されるものではない。

①ジ (メタ) アクリレート化合物

エチレングリコールジ (メタ) アクリレート、ジエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、トリエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、ポリエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、ポリテトラメチレングリコールジ (メタ) アクリレート、ポリテトラメチレングリコールジ (メタ) アクリレート、2, 2ービス [4ー ((メタ) アクリロキシジエトキシ) フェニル〕 プロパン、2, 2ービス [4ー ((メタ) アクリロキシポリエトルジ (メタ) アクリレート、1, 6ーへキサンジオールジ (メタ) アクリレート、1, 9ーノナンジオールジ (メタ) アクリレート、トリメチロールプロパン (メタ) アクリル酸安息香酸エステル、ヒドロキシピバリン酸ネ タ) アクリレート等のジ (メタ) アクリレート

②トリ (メタ) アクリレート化合物

トリメチロールプロバントリ (メタ) アクリレート、ト リメチロールプロパンエトキシレートトリ (メタ) アク リレート、トリメチロールプロパンプロポキシレートト リ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールトリ (メタ) アクリレート等のトリ (メタ) アクリレート

③多官能アクリレート化合物

ペンタエリスリトールテトラ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールへキサ (メタ) アクリレート、ジトリメチロールプロパンテトラ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトールヘキサ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトールモノヒドロキシペンタ (メタ) ア 50

に使用することが好ましい。また、これら開裂型光ラジカル開始剤(C)の添加量は、前記(A) \sim (C)の各成分の種類や配合量によって異なるが、概ね分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)に対して $0.01\sim20$ phr、より好ましくは、 $0.5\sim10$ phrである。

【0018】この発明に使用できる芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物またはPt(AcAc)2 から選択される1種以上の化合物(D)としては、特開平9-249708号 10公報に記載される芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物や、米国特許第5652280号に記載されるPt(AcAc)2などの有機遷移金属化合物が使用できる。

【0019】具体的な好ましい芳香族電子系配位子を含有する周期律表第VIII族遷移金属メタロセン化合物としては、下記式(4)の構造式のものを挙げることができる。

[0020]

【化6】

【0021】(式中、Mは周期律表第VIII族の遷移金属、Rはハロゲン原子、若しくは炭素数 $1\sim20$ の炭化水素基、炭素数 $1\sim20$ のハロゲン化炭化水素基、ケイ素含有基、酸素含有基、イオウ含有基又はリン含有基を示し、各Rは同一でも異なっていてもよく、R同士が 30架橋していてもよい。また、aは $0\sim5$ の整数を示す。)なお、上記式(1)中各(Ra-Cp)基(Cpは η -シクロペンタジエニルを示す。)は同一でも異なっていてもよい。

【0022】芳香族電子系配位子を含有する周期律表第 VIII族遷移金属メタロセン化合物の遷移金属として は鉄、オスミウム、ルテニウム、コバルト、ニッケルが 適当であり、とくに、鉄、オスミウムおよびルテニウム が好ましい。

【0023】更に、少なくとも1つ以上の置換基が芳香 40 族電子系配位子に置換されているフェロセン化合物の具体例を下記に示す。

①置換基がハロゲン原子の化合物として、4ーアセチルー1'ープロモー1,2ージエチルフェロセン、1'ープロモー1,2,3ートリエチルフェロセン、1ーアセチルー1'ープロモー2,3ージエチルフェロセン、1ーヨードー1'ー(4ーメトキシフェニル)フェロセン、1ープロモー1'ー(エトキシカルボニル)フェロセン、等が挙げられる。

②置換基が炭素数1~20の炭化水素基の化合物とし

て、1,1'ージメチルフェロセン、1,1'ージーn ーブチルフェロセン、ビス (ペンタメチルシクロペンタ ジエニル)アイロン、1、1'ージエチルフェロセン、 1, 1'ージープロピルフェロセン、1, 1'ージーn ーペンチルフェロセン、1,1'ージーnーヘキシルフ ェロセン、1、1'、2-トリメチルフェロセン、1、 1', 2-トリエチルフェロセン、1, 1', 2-トリ ープロピルフェロセン、1, 1', 2ートリーnープチ ルフェロセン、1, 1', 2-トリーn-ペンチルフェ ロセン、1,1',2-トリーn-ヘキシルフェロセ ン、1, 1', 3ートリメチルフェロセン、1, 1', 3-トリエチルフェロセン、1,1',3-トリーブロ ピルフェロセン、1, 1', 3-トリーn-ブチルフェ ロセン、1, 1', 3-トリーn-ペンチルフェロセ ン、1,1',3-トリーn-ヘキシルフェロセン、 1, 1', 2, 3'ーテトラメチルフェロセン、1, 1', 2, 3'ーテトラエチルフェロセン、1, 1', 2, 3'ーテトラープロピルフェロセン、1,1', 2, 3'-テトラーn-ブチルフェロセン、等が挙げら 20 れる。

8

③置換基が炭素数 1~20のハロゲン化炭化水素基の化合物として、1-メチル-1'- (クロロメチル) フェロセン、1-クロロー1'- (クロロメチル) フェロセン、1-メチル-1'- (ブロモメチル) フェロセン、1・メチル-1'- (ヨウドメチル) フェロセン、1, 1'- ジー(クロロメチル) フェロセン、1, 1', 2ートリー (クロロメチル) フェロセン、1, 1', 2、2'-テトラー (クロロメチル) フェロセン、ビス(ペンタブロモメチルシクロペンタジエニル) アイロン、ビス(ペンタブロモメチルシクロペンタジエニル) アイロン、等が挙げられる。

④置換基が炭素数 1~20のケイ素含有基の化合物として、1-メチルー1'ー(トリメチルシリルメチル)フェロセン、1-メチルー1'ー(トリメチルシリルエチル)フェロセン、1-メチルー1'ー(トリメチルシリルプロピル)フェロセン、1,1'ージー(トリメチルシリルメチル)フェロセン、1,1'ージー(ドリメチルシリルメチル)フェロセン、1,1'ージー(ジメチルシリルメチル)フェロセン、1,1'ージアセチルー2ー(トリメチルシリルメチル)フェロセン、1,1'ージアセチルー3ー(トリメチルシリルメチル)フェロセン、等が挙げられる。

⑤置換基が炭素数1~20の酸素含有基の化合物として、1,1'ージ(アセチルシクロペンタジエニル)アイロン、1,1'ージベンゾイルフェロセン、1,1'ービス(1ーオキソコクタデシル)フェロセン、1,1'ービス(1ーオキソヘキシル)フェロセン、1,1'ービス(1ーオキソヘキシル)フェロセン、1ーアセチルー501'ーエチニルフェロセン、フェロセニルビニルケト

ン、フェロセニルメチルメタクリレート、フェロセニル ビニルエーテル、等が挙げられる。

⑥置換基が炭素数1~20のイオウ含有基の化合物として、1,1'ービス(4ーメルカプト-1ーオキソブチル)フェロセン、1ー(2ーフェニルエチル)-1'ー(2ーチエニルカルボニル)フェロセン、1ーエチルー3ー(1ーヒドロキシエチル)-1'ー(2ーチエニルカルボニル)フェロセン、1ー(フェニルアセチル)-1'ー(2ーチエニルカルボニル)フェロセン、1ーベンゾイル-1'ー(2ーチエニルカルボニル)フェロセン、1ーアセチルー1'ー(メトキシサルフォニル)フェロセン、1ーアセチルー1'ーサルフォフェロセン、等が挙げられる。

⑦置換基が炭素数 1 ~ 20のリン含有基の化合物として、1,1'ービス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン、1ーアセチルー1'ー((ジフェニルフォスフィノ)アセチル)フェロセン、1,1'ービス((ジフェニルフォスフィノ)アセチル)フェロセン、1ー(ジフェニルホスフィノ)ー1'ーホルミルフェロセン、1ーアセチルー1'ー(ジフェニルホスフィノ)フェロセン、1ーアセチルー1'ー(ジフェニルホスフィニル)フェロセン、等が挙げられる。

【0024】この発明における組成物の必須成分である 芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物またはPt(AcAc) z から選択される1種以上の化合物(D)の配合量は、 α ーシアノアクリレート(A)の重量に対して1~100000ppmで使用される。好ましくは約20~約5000ppmであり、更に好ましくは約100~約1000ppmである。また、これら(D)成分は必要に応じて1種または数種を混合して使用する。

【0025】この発明のαーシアノアクリレート含有光 40 硬化性樹脂組成物の調整は、前記したαーシアノアクリレート(A)に、分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)、分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤(C)および芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物またはPt(AcAc)2(D)のそれぞれを混合し、攪拌して(B)成分(C)成分および(D)成分を(A)成分に確実に容解・相容させることにより製造される。また、(C)成分、(D)成分を溶解させるのに加熱攪拌が必要な場合は、(A)成分、(B)成分が変 50

質或いは加熱重合を起こさない程度の温度(一般的には 60℃程度)で加熱し、加熱攪拌を行うが、一般には常 温で、溶解、相溶するので、特に加熱攪拌を行う必要は ない。

10

【0026】また、本発明の(A)~(D)からなるαーシアノアクリレート含有光硬化性組成物は、紫外線や可視光などの光で硬化するので、可視光線や紫外線などに暴露されないように常に遮光状態に保つことが好ましい

【0027】さらに、この発明の効果を損なわない限り、更に下記の成分の幾つかを加えてもよい。

- (1) アニオン重合禁止剤
- (2) ラジカル重合禁止剤
- (3) 光硬化促進剤
- (4) 增粘剤
- (5) 硬化促進剤、タフナーおよび熱安定剤のような特 定添加剤
- (6) 香料、染料、顔料等

【0028】アニオン重合禁止剤は、組成物の貯蔵の間の安定性を増大させるために加えられる。既知の禁止剤の例として、二酸化硫黄、三酸化硫黄、酸化窒素、フッ化水素やpートルエンスルホン酸等が挙げられる。このアニオン重合禁止剤の添加量は、αーシアノアクリレート(A)成分の重量に対して0.1~10,000ppmである。

【0029】 ラジカル重合禁止剤の例としては、キノン、ヒドロキノン、t ーブチルカテコール、p ーメトキ・シフェノール等が挙げられる。このラジカル重合禁止剤の添加量は、 α ーシアノアクリレート(A)成分の重量に対して0. $1\sim10$, 000ppmである。

【0030】増粘剤は組成物の粘度を増大させるために加えられる。増粘剤の例として、ポリ(メチル)メタクリレート、メタクリレートタイプ共重合体、アクリル系ラバー、ウレタンアクリレートオリゴマー、エボキシアクリレートオリゴマー、ボウエステルオリゴマー、ポリエステルアクリレートオリゴマー、ポリエステルオリゴマー、セルロース誘導体、ポリビニルアセテートおよびポリ(αーシアノアクリレート)等が挙げることができる。

【0031】通常の多くの重合体添加剤もまた強靭化のために加えられる。その例として、アクリル系エラストマー、アクリロニロリル共重合体エラストマー、フルオロエラスロマーおよび微細シリカフィラー等の充填剤が挙げられる。これらの物質は、増粘剤としても機能する。また、この発明では他の添加剤として、当業者に周知のものを使用することができる。

【0032】この発明による、組成物は、従来から使用されている様々なαーシアノアクリレートとしての用途や、光硬化性樹脂の用途に使用することができる他、例

えば電子部品の封止や釣り竿におけるリールシート、糸 通しガイド等の取り付けや、コイル等の線材の固定や、 リード線やカテーテル様な柔軟な素材の結合部の封止や 保護コーティング、歯科治療用の接着剤や充填剤、スクリーン印刷用プリント版のメッシュと基材の接着等に有用に使用することができる。

[0033]

【発明の実施の形態】以下本発明を実施例を用いて詳述 する。

[0034]

【実施例 $1 \sim 9$ および比較例 $1 \sim 4$ 】以下に実施例および比較例を挙げてこの発明を説明するが、この発明はこれら実施例により限定されるものではない。下表 1 に示すように本発明の $\alpha - \nu$ アノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物をそれぞれ調整した。そしてそれぞれの組成物を次の各項目ごとに試験した結果を表 1 に示す。なお、上記の調整は暗室で行い遮光容器に保存した。

12

[0035]

【表1】

							10					_		
Γ		實驗例	宝眶倒	実施例	医短倒	塞路剛	實驗例	異阵例	宴临时	室 造 俁	比較例	开校园	比权图	比亞問
1		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4
A	TB1741	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10	10
B	A-TMPT	10	10	10	10	10		10	10	10	10	10	10	10
-	TMPT						10							
10	TMPPAD	0.04	0.08	0.12	0.15	0, 20		0.04					0, 10	
1	1rg184						0, 20	Ī	0.20					
1	70+271173									0.20				
10	エチルフェロセン	0.0005	9.0005	0.0005	0.0005	0.0006	0.0005				0,0005			
1-	ルテノセン		[0 003	0 (03	0.003		0.003		
г	光硬化性(n,)/cm²)	1000	1000	1000	1000	1000	2000	9000	5COO	6000	主硬化11	4000	16000	未硬(bs)
	使化物重量浸渍的	D 569	0 557	1.038	1.091	1 034	0.592	1.005	1. G50	1 002	*	1 127	木型	未
	更化初重量 浸渍镁	D 996	0 997	1.042	1.092	1 038	0.995	0.973	1.063	1 058	部	0.000	無	28
	後量変化率 (t)	0.31	0.00	0.39	0.09	0.38	0.20	-21.98	0, 66	0.57	₣	-100	宝	定

*1:20,00m.Jvor.製外的を照射しても変化しなかった。 *2:現代指が97年に成く、手に収ると映場したたの評価不能

【0036】なお、実施例、比較例に記載する各試験方 法は次のとおりである。

① 光硬化性試験(m J / c m²)は、内径30 m m のポリエチレン製キャップを用意し、このキャップに実施例及び比較例で調整した各組成物を1g取り、これをベルトコンベアー式紫外線照射装置の中を通過させて光を照射した。そして、各組成物が硬化するまでの光の照射量を、前記紫外線照射装置内を試料が通過する回数により算出し積算光量で示した。尚、ここで用いた紫外線照射装置(オーク製作所社製 ベルトコンベアー式紫外線照射装置 HMW-244-11CM)は、4kW高圧水銀灯を持ち1回の光照射による積算光量は、約10 300mJ/cm² である。また、積算光量は積算光量計UV-350(オーク製作所製)により測定した値である。

②. 耐溶剤性試験は、光硬化性試験と同様の方法で光硬化させた試料約1gをアセトン100mlを取り分けたブラスチック容器に投入し、スターラーと攪拌子を用いて2時間攪拌後、計算式に則った質量変化率にて測定した

質量変化率 (%) = (浸漬後の試料の質量-浸漬前の試料の質量) / 浸漬前の試料の質量×100

③せん断接着強さ試験は、所定の材料を用いて成形した厚さ2.0mm、幅25mm、長さ100mmのテストピース(アサビビーテクノ社製)を用意し、接着剤を塗布後10mm×25mmの接着面積で張り合わせ、積算光量約1000mJ/cm²に調整した①記載の照射装置を用い積算光量3000mJ/cm²で照射・硬化させ、25℃にて24時間養生後測定(オリエンテック社製 TENSILON UTM-2.5T)を行った。

【0037】この表1の結果から、実施例1~6と比較例1、実施例7~9と比較例2比較すると本発明のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物は耐溶剤性が向上していることが分かる。また比較例3、4より

(C)成分、(D)成分のいずれが欠けても十分な硬化物が得られないことが分かる。

【0038】なお、表1中のTB1741とはスリーボ ンド社製α-シアノアクリレート系接着剤を表し、エチ ルα-シアノアクリレートを主成分としてこれに極僅か 安定剤や重合禁止剤を加えたものである。A-TMPT とはNKエステルA-TMPT(トリメチロールプロパ ントリアクリレート 新中村化学工業社製)を、TMP TとはNKエステルTMPT (トリメチロールプロパン トリメタクリレート新中村化学工業社製)を、TMPP ADとは2, 4, 6-トリメチルベンゾイルフェニルフ オスフィニックアシッドエチルエステルを、【rg18 4とはイルガキュア184(1ーヒドロキシシクロヘキ シルフェニルケトン チバ・スペシャルティ・ケミカル ズ社製)を、ダロキュア1173とはダロキュア117 3 (2-ヒドロキシー2-メチルー1-フェニルー1-プロパン チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)を それぞれ表す。

[0039]

【実施例 $10\sim15$ および比較例 $5\sim7$ 】下表2に示すように本発明の $\alpha\sim$ ンアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物を調整した。そしてそれぞれの組成物を次の各項目ごとに試験した結果を表2に示す。

[0040]

【表2】

		実施例10	実施(明)1	実施例12	実施例13	実施御14	実施的15	比贬例5	比较网络	比較倒7
A	TB1741	18	14	10	10	6	13	20	20	20
В	A-TMPT	2	6	10	10	14	18		Г	
Ĉ	TMPPAD	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
0	エチルフェロセン	0.0009	0.0007		[0 0003	0 0001		1	
	ルテノセン							9,005	1	
	ジアセチルフェロセン			0.01					0.02	
	Pt (AoAo).				0.003		_			0.006
	光軽化性(などのう	1000	1000	2000	2000	1000	1000	2000	2000	2000
	硬化物重量浸渍筋	1 142	1.043	1,040	1.040	1 048	1.081	D. 988	0 993	0.987
	硬化物质量浸渍设	D 593	1 130	0.892	0.892	1 048	1, 101	0.000	0.000	0.000
	重量変化率 (s)	-39, 32	B. 37	-10.59	~16.59	0	1.85	-100	-100	-100
-	せん断提者 77/11	打料货塘	材料砂块	打积获额	初村環境	1117415項	1.7	10		示測定
	株さ (LPa) A*リカ・4*2-ト	####	श्रंभाउड	材料磁度	四种环境	はお砂色	材料政策	37	未測定	未訂定

【0041】この表2の結果から、実施例10~15と比較例5~7を比較すると本発明のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物は、分子内に(メタ)アク 10 リロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)を含有することにより耐溶剤性が向上していることが分かる。また、せん断接着強さにおいてαーシアノアクリレート(A)を含有している場合接着強度が高いことが分かる。なお、表2中のPt(AcAc)2とは、アセチルアセトンプラチニウムを表す。

【実施例16~23および比較例8、9】つぎに、αーシアノアクリレート(A)と分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤(C)と芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)を一定とし、分子内にアクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)の種類を変えて本発明の組成物を調整した。その結果を表3に示す。

[0043]

【表3】

[0042]

		700/4E10	主角部位	第16/316	医延闭17	国路例18	夏藤(明19	実施例30	実施側の	层路例 22	医斯伊23	比較例a	比較何9
Α	TB1741	I		10	10	10	10	10	10	10	9	10	10
В	BA-134	2	75キおヘンプ エート	10				Γ.			[1
İ	EP~4 EA	2	44844. 44844.		10								
	4EG-A	2	4 '717V70' 93-4			10	I						1
	SEG-A	2	4"Y17V23"93-1			1	10						
	HPP-A	2	7848, 1258			I	I	10	1	l	l	l	1
	NP-A	2	7848				I		10				1
	1, CHX-A	2	7444	1			l	l	1	10		l	l
	1, SHD-A	2	7848	1				İ			10	L	
	EA	,	7843				I	I				10	1
	2EHA	1	7848	1									10
2	TMPPA			0.20	0.29	0.20	0.20	0.20	0.25	0.20	0.29	0.20	0.20
D	エチルフュ	ロセン		0.0005	0,0005	2, 2005	0 2005	0.0005	0.0005	0.0005	9,0005	9 (005	0.0005
光度比性 (m.i/cm)				1000	1000	1000	1000	2000	1000	1000	1000	3,00	3000
	ĕ	化物重量浸渍	ħ	1.009	1, 151	0 979	0.936	0.978	1.002	0.942	0.932	Q. 907	0.617
	- 4	化物重量浸渍	後	1.079	0.707	0 553	1 145	1.256	1 100	0 (62	1 (17)5	0.000	0.000
	1	建最变化率 (3)	0.24	-30 75	-33 30	14, 73	22 13	9 13	2 08	2.39	-100	~100

【0044】この表3の結果から、実施例16~23と比較例8,9を比較して、分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)を含有する組成物は、分子内にアクリロイル基を1つのみ有する光重 30合性樹脂を含有する組成物と比べ耐溶剤性が向上していることが分かる。また、分子内のアクロイル基を除く部位がアルキル基で構成されている光重合性樹脂(B)を含有する組成物はより耐溶剤性が向上していることが分かる。

【0045】なお、表3中のアクロイル基数とは(B)成分における分子中のアクロイル基の総数を、主鎖部位とは、(B)成分におけるアクロイル基を除いた部位を慣用名で表した。また、EAとはエチルアクリレートを、2EHAとは2ーエチルヘキシルアクリレートを、BA-134とはライトアクリレートBA-134(トリメチロールプロパンアクリル酸安息香酸エステル 共栄社化学社製)を、BP-4EAとはライトアクリレートBP-4EA(EO変成ビスフェノールAジアクリレート 共栄社化学社製)4EG-Aとはライトアクリレート 共栄社化学社製)5、9EG-Aとはライト

アクリレート9EG-A(ポリエチレングリコール400ジアクリレート 共栄社化学社製)を、HPP-AとはライトアクリレートHPP-A(ヒドロキシピパリン酸ネオベンチルグリコールジアクリレート 共栄社化学社製)を、NP-AとはライトアクリレートNP-A(ネオベンチルグリコールジアクリレート 共栄社化学社製)を、1,6HX-Aとはライトアクリレート1.6HX-A(1,6-ヘキサンジオールジアクリレート共栄社化学社製)を、1,9ND-Aとはライトアクリレート1,9ND-A(1,9-ノナンジオールジアクリレート 共栄社化学社製)をそれぞれ表す。

[0046]

【実施例24~29】表3同様に、αーシアノアクリレート(A)と分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤(C)と芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)を一定とし、分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)の種類を変えて本発明の組成物を調整した。その結果を表4に示す。

[0047]

【表4】

		790/4基枚	主統部位	実店例24	実施(9)25	实施例26	実局例27	医乳乳霉素	実情與29
Ā	791241			10	10	10	10	10	10
В	KAYARAD THPTA	3	7441	10					
_	TISP-3EO-A	3	THE INTERPED	T	10				
	HAYARAD D-300	э	7146 . 714776 . I-78	T		10		L	l
	A-TUM	4	7848	T			10		[
	KAYAGAD D-310	5	7141 714771 1-71					10	
	HAYARAD DOHA	5~6	71.\$1 th 0\$ 31 I-71	1					10
c	TMPPAD			0.20	0.20	0.20	0.20	0 20	0.20
	エチルフェロセン			0 0005	0 0005	0 0005	0 0005	0.0005	0 0005
_		便化性伽火	n)	1000	1000	1000	1000	1000	1000
		化物重量浸渍		1,000	0,978	1, 000	0.990	1 001	C. 972
_		北海重型浸渍		1.014	1.033	0.732	0.593	1 013	0, 970
_		夏至化率 (x		0.79	5 52	-28 93	0.30	1.18	-C. 30

【0048】表4の結果から、分子内にアクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)を含有する組成物は、耐溶剤性が優れていることが分かる。また、分子内 10のアクロイル基を除く部位がアルキル基で構成されている光重合性樹脂(B)を含有する組成物、およびアクロイル基をより多く有する光重合性樹脂(B)を含有する組成物はより耐溶剤性が優れていることが分かる。

[0049]

【発明の効果】本発明のαーシアノアクリレート含有光硬化性樹脂組成物は、分子内に(メタ)アクリロイル基を2つ以上有する光重合性樹脂(B)、分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤(C)、芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物20

またはPt (AcAc) $_2$ から選択される 1 種以上の 化合物 (D) を添加することで耐溶剤性を向上させることができる。

【0050】また、(メタ)アクロイル基を除く部分がアルキル基で構成されている光重合性樹脂(B)を選択使用することにより、耐溶剤性をより向上させることができる。さらに、分子内結合開裂型ラジカル重合開始剤(C)としてアシルフォスフィンオキサイト系化合物を、芳香族電子系配位子を有する周期律表第VIII族の遷移金属メタロセン化合物(D)として低級アルキル置換フェロセン化合物を使用することで、上記の各特性をバランスよく付与することができる。

รถ